

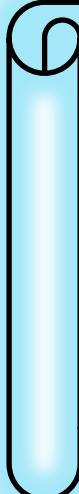
كلية العلوم

القسم : الكيمياء

السنة : الرابعة



١



المادة : عضوية معدنية

المحاضرة : الرابعة/عملي /

{{{ A to Z مكتبة }}}}

مكتبة A to Z Facebook Group

كلية العلوم ، كلية الصيدلة ، الهندسة التقنية ، تكنولوجيا المعلومات والاتصالات

٣

يمكنكم طلب المحاضرات برسالة نصية (SMS) أو عبر (What's app-Telegram) على الرقم 0931497960

الكلمة العاملة الرابعة

كثير معاذ السائل الناجي

النِّيكَلُ صُفْرٌ كَبِيَّاً يُنْهَى رُزْدَهُ N وَعَدُّهُ 28 دُجَيلٌ
التوزيع الارشادي اتسادي:

$$1^2 2^2 2P^6 3S^2 3P^6 4S^2 3d^8$$

ينتمي النِّيكَلُ إِلَى عِصَمِ الْجُوَودِ اسْتَرْوَثِيَّ ابْرَوْلِ اسْدُورِيَّ
وَضِيقَ كَبِيَّاً كَبِيَّاً اسْمَادِيَّ اسْتَفَالِيَّةَ
النِّيكَلُ مُعَدَّ أَبْيَانَ خَفِيفَ مُبَاهِرَ ذَهِبِيَّ خَفِيفَ وَحْمَدَ حَمَدَ
أَطْمَادَ اسْقَاطِلِيَّةَ وَلَهَتَ طَ كَبِيَّاً جَيْرَ .
النِّيكَلُ اسْتَدَالَتَ فَهُنَّ فِي طَلَيِّ اسْدَرِيَّ وَالنَّاسُ اسْدَرِيَّ
صَنَاعَةَ اسْبُلُوكَ / اسْلَكَ اسْتَقْدَرَ الْمُعَدَّةَ لِلْسِّنْكُلَ دَسْنَيَتَ
عَلَيَّهِ اسْهَرِيَّ فِي مَجَالِ اسْتَهْزَرِيَّ كَبِيَّ سَدِّيَنْكُلَ رَاهِيَّ / وَعَنِ اسْنَدَيَّ
السَّهَارِيَّاتَ .

- أَخْواصِ الْكَبِيَّيَّةَ:

النِّيكَلُ مُتَقَرِّرٌ كَبِيَّاً كَبِيَّاً هَرَّةَ الْعَرَفَةَ بِيَهُ الْمُرْجُوبَةَ وَالْمُدَادَ
وَالْمُعَادِيَةَ .
لِيَهُ الْنِّيكَلُ كَرِدَهُ مَعَ اسْعَدَانَ اسْلَوَنَةَ وَهُوَ جَدَدَ تَلَكَ الصَّدَارَاتَ بِإِعْماَلِ
فَنِّي تَرَيَبَ كَهْرِيَّيَّهُ كَهْرِيَّيَّهُ بَنِيَهُ كَهْرِيَّيَّهُ بَنِيَهُ اسْلَوَنَهُ

وَكُلُّ اسْمٍ لِبَنِيَّةٍ هُرْبَانٍ.

لوجه الله تعالى يذكره في مقاماته وهي تدفع

١٤- حالة الأرض في ٢٠١٤: غير ملائمة وغير موجود حالات الأشجار هذه

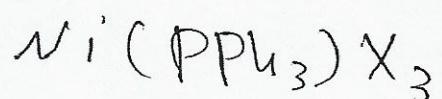
$K_4[V_{\frac{1}{2}}(v)]$ مجموعه ای از رابطه های $v_i = v_j$ است که در $V_{\frac{1}{2}}$ ممکن است.

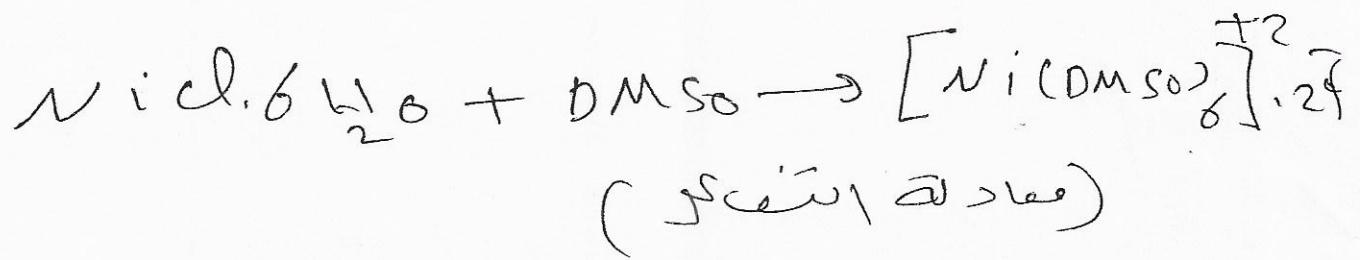
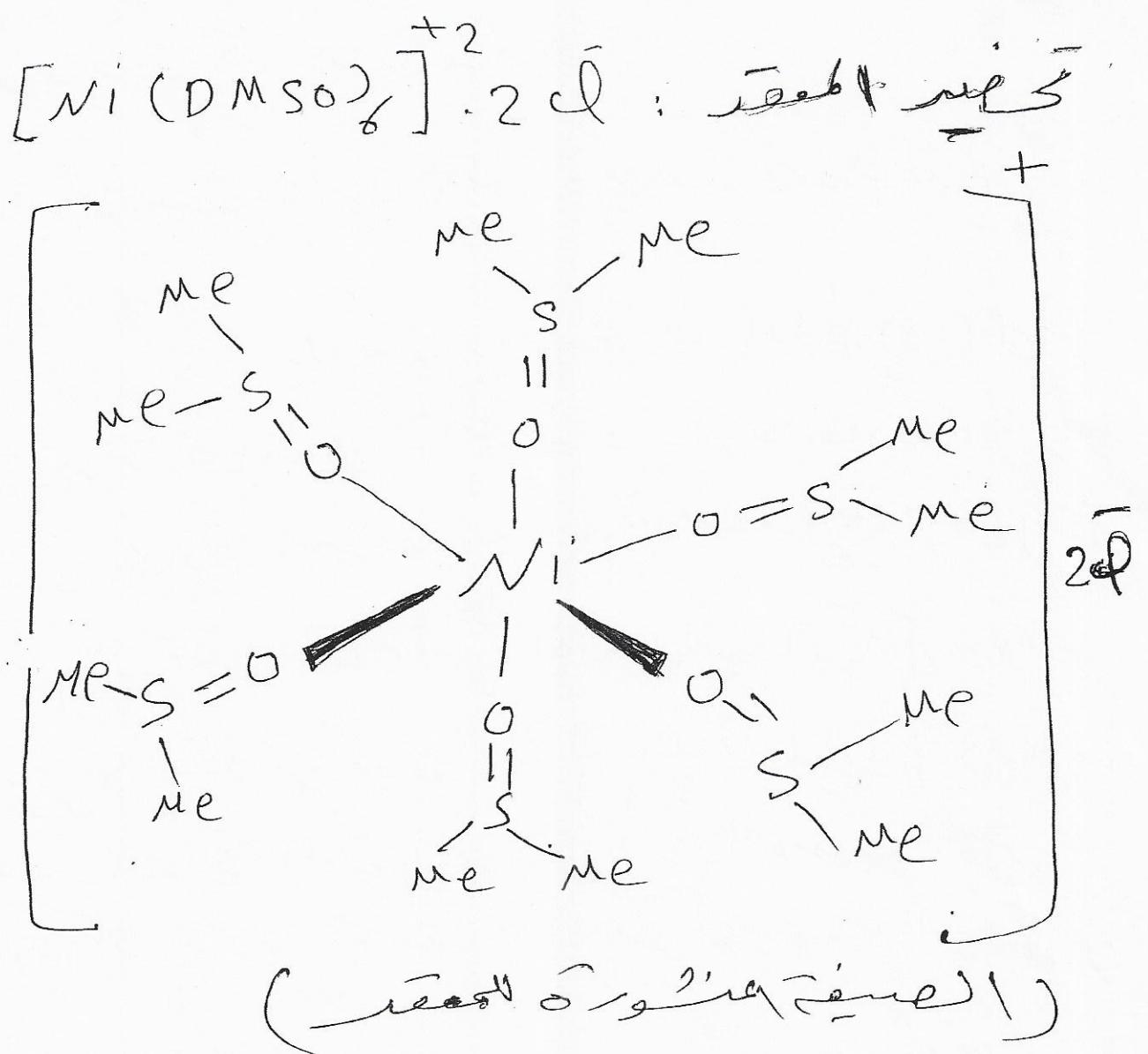
$$\text{نيكيل}^{+2} \text{ ذو الموارد} = \text{ناتريوم}^{+1} \text{ مصل معقد} \left[\text{Ni}(\text{C}_2\text{H}_4(\text{NH}_2)_2)^{+2} \right]$$

البنية الكيميائية $[Ni(NH_3)_4]^+$

أَنْتَ هُنَّ الْفَاعِلُونَ كَمَا تَعَدُونَ

٣+ بـ مـ اـ زـ رـ وـ : فـ حـ عـ دـ دـ يـ هـ لـ حـ فـ حـ نـ حـ اـ سـ اـ لـ حـ





$$E = m + z \cdot l + x - q$$

$$= 10 + 12 - 6 + 4 + 2$$

$$= 20 \text{ e}^-$$

مقدمة العمل:

أ - كل (1) كيلو مل 10 مل مـ $\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

الستيوكاتيل المطهر + 100 مل إيزوبروبيل

ب - محلول هـ 10% في الماء.

ج - تخفيف (2) مل من DMSO (تـ ٢٠ في مل سوكور)

و محلول هـ 10% في الماء.

د - يبرد المزيج في حمام بطيء ووضع المذبح في الماء.

\Leftarrow تـ ١٥ درجة مئوية

هـ - نزع الرأس وبقية.

: اسـ ٣٧ وصفـ ٦٤

$$\text{فـ} = \frac{\text{فـ}}{\text{X}} \times 100$$

فـ X: وزن الرأس بعد التخفيف

X: وزن الرأس قبل التـ ٣٧ وصفـ ٦٤



A to Z مكتبة